# L'oxydation ménagée des alcools

## Résumé du cours

### I. La combustion des alcools

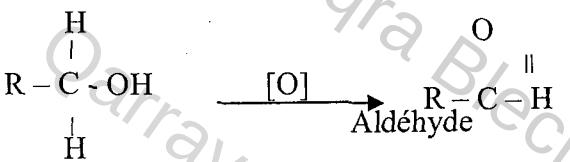
La combustion complète d'un alcool, conduit à la formation du dioxyde de carbone ($CO_2$) et de l'eau ($H_2O$) :

$$C_nH_{2n+2}O_{(liq)} + \frac{3n}{2}O_{2(g)} \rightarrow (n+1)H_2O_{(g)} + n(CO_2)_{(g)}$$

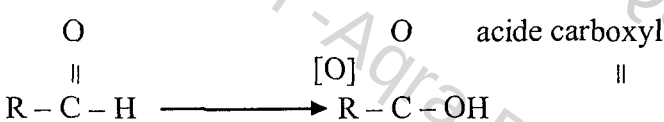
### II. Oxydation ménagée des alcools

- L'oxydation ménagée d'un alcool se fait soit par l'oxygène de l'air, ou par le permanganate de potassium ($KMnO_4$) en milieu acide (ou par le bichromate de potassium $K_2Cr_2O_7$ en milieu acide).
- L'oxydation ménagée d'un alcool primaire conduit dans une première étape à un aldéhyde qui peut être oxydé en acide carboxylique :

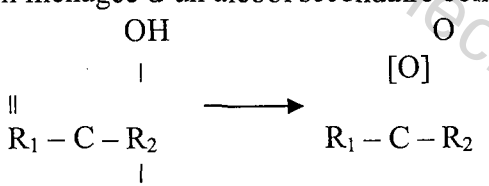
1 ère étape :




2ème étape :




- L'oxydation ménagée d'un alcool secondaire conduit à une cétone :




- Les alcools tertiaires ne subissent pas d'oxydation ménagée.

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn